日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

29.10.2004

REC'D 16 DEC 2004

WIPO

PCT

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2003年10月31日

出 願 番 号 Application Number:

特願2003-373093

[ST. 10/C]:

[JP2003-373093]

出 願 人
Applicant(s):

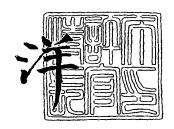
大塚製薬株式会社

PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2004年12月 3日

) II



```
特許願
【書類名】
             107089
【整理番号】
             平成15年10月31日
【提出日】
             特許庁長官殿
【あて先】
             GO1N 21/35
【国際特許分類】
             GO1N 33/483
【発明者】
              大阪府枚方市杉山手1丁目20-18
   【住所又は居所】
              森 正昭
   【氏名】
【発明者】
              滋賀県甲賀郡甲西町菩提寺2093-211
   【住所又は居所】
              久保 康弘
   【氏名】
【発明者】
              京都府相楽郡精華町精華台3丁目7番地1
   【住所又は居所】
              座主 靖
   【氏名】
 【発明者】
              大阪府枚方市長尾西町2丁目61-22
   【住所又は居所】
              谷 正之
   【氏名】
              京都府京都市伏見区向島津田町162番地
 【発明者】
   【住所又は居所】
              浜尾 保
    【氏名】
 【特許出願人】
               000206956
    【識別番号】
               東京都千代田区神田司町2丁目9番地
    【住所又は居所】
               大塚製薬株式会社
    【氏名又は名称】
 【代理人】
               100087701
    【識別番号】
    【弁理士】
               稲岡 耕作
    【氏名又は名称】
 【選任した代理人】
               100101328
    【識別番号】
    【弁理士】
               川崎 実夫
    【氏名又は名称】
  【手数料の表示】
               011028
    【予納台帳番号】
               21,000円
     【納付金額】
  【提出物件の目録】
                特許請求の範囲 1
     【物件名】
                明細書 1
     【物件名】
                図面 1
     【物件名】
```

要約書 1

9718275

【物件名】

【包括委任状番号】



【書類名】特許請求の範囲

【請求項1】

二酸化炭素 13 C O₂ と二酸化炭素 12 C O₂ とを成分ガスとして含む被測定ガスをセルに導き、各成分ガスに適した波長の透過光の強度を測定し、データ処理することによって、二酸化炭素 13 C O₂の濃度を測定する同位体ガス分析測定方法において、

被測定ガスを前記セルに注入するためのガス注入器に、セルの体積 V c と合わせて一定の標準体積 V 0 となる大気を吸い込み、

前記ガス注入器に蓄積された大気を、前記セルに移送し加圧して前記セル内の圧力 P を 測定し、

同位体ガス分析測定を行うときに目標とする被測定ガスの圧力 P0と、前記圧力 Pとの 比 P0/Pを、前記標準体積 V0に乗じて、これからセルの体積 Vcを引くことにより前記 ガス注入器の一回の被測定ガス注入量 Vを決定することを特徴とする、同位体ガス分析に おけるガス注入量決定方法。

【請求項2】

前記目標とする被測定ガスの圧力 P 0は、二酸化炭素¹³ C O₂ の吸光度と濃度との関係を 規定する検量線を作成したときのガスの圧力に等しいことを特徴とする請求項 1 記載のガ ス注入量決定方法。

【請求項3】

前記請求項1記載のガス注入量決定方法により決定された体積の被測定ガスをガス注入器によって採取し、大気圧の被測定ガスが入っている前記セルに移送し加圧して、二酸化炭素13CO2の濃度を測定することを特徴とする、同位体ガス分析測定方法。

【請求項4】

二酸化炭素 13 C O₂ と二酸化炭素 12 C O₂ とを成分ガスとして含む被測定ガスをセルに導き、各成分ガスに適した波長の透過光の強度を測定し、データ処理することによって、二酸化炭素 13 C O₂の濃度を測定する同位体ガス分析測定装置において、

ガスを前記セルに注入するためのガス注入器と、

前記ガス注入器に蓄積されたガスを、前記セルに移送するガス移送手段と、

前記セルに収容されたガスの圧力を測定する圧力計と、

前記ガス注入器に、セルの体積Vcと合わせて一定の標準体積V0となる大気を吸い込み、前記ガス注入器に蓄積された大気を前記セルに移送し加圧して前記セル内の圧力Pを測定し、同位体ガス分析測定を行うときに目標とする被測定ガスの圧力P0と前記圧力P2との比P0/P2を、前記標準体積V0に乗じて、これからセルの体積V2を引くことにより前記ガス注入器の一回の被測定ガス注入量を決定するガス注入量決定手段とを備え、

前記ガス注入量補正手段によって決定された体積の被測定ガスをガス注入器によって採取し、大気圧の被測定ガスが入っている、ガス排気口がふさがれた前記セルに移送して、二酸化炭素¹³ CO₂の濃度を測定する同位体ガス分析測定装置。



【書類名】明細書

【発明の名称】同位体ガス分析におけるガス注入量決定方法並びに同位体ガス分析測定方法及び装置

【技術分野】

[0001]

同位体の入った薬物を生体に投与した後、同位体の濃度比の変化を測定することにより、生体の代謝機能が測定できるので、同位体の分析は、医療の分野で病気の診断に利用されている。

本発明は、同位体の光吸収特性の相違に着目して、同位体ガスの濃度比を測定する同位体ガス分析におけるガス注入量決定方法並びに同位体ガス分析測定方法及び装置に関するものである。

【背景技術】

[0002]

一般に、胃潰瘍、胃炎の原因として、ヘリコバクタピロリー(HP)と言われているバクテリアが存在することが知られている。

患者の胃の中にHPが存在すれば、抗生物質の投与による除菌治療を行う必要がある。 したがって、患者にHPが存在するか否かを確認することが重要である。HPは、強いウ レアーゼ活性を持っていて、尿素を二酸化炭素とアンモニアに分解する。

[0003]

一方、炭素には、質量数が12のものの他、質量数が13や14の同位体が存在するが、これらの同位体の中で質量数が13の同位体 13 C は、放射性がなく、安定して存在するため取り扱いが容易である。

そこで、同位体 13 Cでマーキングした尿素を生体に投与した後、最終代謝産物である患者の呼気中の 13 CO $_2$ の濃度、具体的には 13 CO $_2$ と 12 CO $_2$ との濃度比を測定することができれば、HPの存在を確認することができる。

[0004]

ところが、 13 C O₂ と 12 C O₂ との濃度比は、自然界では1:100 もあり、このため患者の呼気中の濃度比を精度よく測定することは難しい。

従来、 13 C O_2 と 12 C O_2 との濃度比又は 13 C O_2 の濃度を求める方法として、赤外分光を用いる方法が知られている(特許文献 1 参照)。

特許文献 1 記載の方法は、長短 2 本のセルを用意し、一方のセルでの 13 C O_2 の吸収と、他方のセルでの 12 C O_2 の吸収が等しくなるようなセルの長さにし、各セルに、それぞれの分析に適した波長の光を当てて、透過光の強度を測定する。この方法によれば、自然界の濃度比での光吸収比を 1 にすることができ、これから濃度比がずれると、ずれた分だけ光吸収比が変化するので、濃度比の変化を知ることができる。

【特許文献1】特公昭61-42220号公報

【特許文献 2 】特開2002-98629号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0005]

前記のような赤外分光を用いる方法を採用しても、僅かな濃度比の変化を検知すること は難しい。

前記同位体ガス分析測定方法においては、二酸化炭素¹³ C O₂ の吸光度と濃度との関係を規定する検量線を利用して、¹³ C O₂ の濃度を求めるのであるが、検量線を作成したときの気圧と、二酸化炭素¹³ C O₂ の吸光度を測定するときの気圧が一致しない場合、その不一致が¹³ C O₂ の濃度測定誤差の一要因となる。

[0006]

表1は、一定CO2濃度の空気を、複数の気圧の下で、ガス注入器で一定体積採取し、セルに注入してセル内圧力を測定するとともに、吸光度測定を行ってCO2濃度を測定した結果を示す。このとき用いた検量線は、気圧1005hPaで作成したものである。



【0007】 【表1】

気圧	セル圧力	CO₂濃度
(hPa)	(Mpa)	(%)
1005	0.402	2.995
964	0.385	2.874
892	0.357	2.536
858	0.347	2.445
799	0.323	2.245

[0008]

この表1によれば、セル内圧力は、当然気圧に比例したものとなっている。そして、本来一定であるはずのCO2濃度も気圧が低下するに従って低く現れている。

そこで、本発明は、二酸化炭素¹³ C O₂と二酸化炭素¹² C O₂ とを成分ガスとして含む被測定ガスをセルに導き、各成分ガスに適した波長の透過光の強度を測定しデータ処理することによって、各成分ガスの濃度を測定する場合に、前記大気圧の変動に基づく濃度変動を補正することができ、もって測定精度を上げることのできる同位体ガス分析におけるガス注入量決定方法並びに同位体ガス分析測定方法及び装置を提供することを目的とする

【課題を解決するための手段】

[0009]

[0010]

この方法によれば、前記比P0/Pを、前記ガス注入器及びセルの標準体積V0に乗じて、一回の被測定ガス注入量を決定することによって、気圧の変動によるセル内圧力を補正し、同位体ガス分析測定を行うときに目標とする被測定ガスの圧力P0で測定するのと同じ測定条件を得ることができる。

したがって、S/Nが改善され、測定精度、再現性が向上する。また、測定装置が大型化することもない。

[0011]

前記目標とする被測定ガスの圧力 P 0は、二酸化炭素¹³ C O₂ の吸光度と濃度との関係を 規定する検量線を作成したときのガスの圧力に等しいものである。

また、本発明の同位体ガス分析測定方法は、前記ガス注入量決定方法により決定された体積の被測定ガスをガス注入器によって採取し、前記セルに移送し加圧して、二酸化炭素 ¹³ CO₂の濃度を測定する方法である。

[0012]

本発明の同位体ガス分析測定装置は、前記同位体ガス分析測定方法を実施するための装置であって、ガスを前記セルに注入するためのガス注入器と、前記ガス注入器に蓄積されたガスを、前記セルに移送するガス移送手段と、前記セルに収容されたガスの圧力を測定する圧力計と、前記ガス注入器に、セルの体積 V c と合わせて一定の標準体積 V 0となる大気を吸い込み、前記ガス注入器に蓄積された大気を前記セルに移送し加圧して前記セル内の圧力 P を測定し、同位体ガス分析測定を行うときに目標とする被測定ガスの圧力 P 0



と前記圧力Pとの比P0/Pを、前記標準体積V0に乗じて、これからセルの体積Vcを引 くことにより前記ガス注入器の一回の被測定ガス注入量を決定するガス注入量決定手段と を備え、前記ガス注入量補正手段によって決定された体積の被測定ガスをガス注入器によ って採取し、大気圧の被測定ガスが入っている、ガス排気口がふさがれた前記セルに移送 して、二酸化炭素¹³ C O₂の濃度を測定する装置である。

【発明を実施するための最良の形態】

[0013]

以下、同位体 13 Cでマーキングしたウレア診断薬を人間に投与した後、呼気中の 13 CO 2 の濃度を分光測定する場合の、本発明の実施の形態を、添付図面を参照しながら詳細に 説明する。

I. 呼気テスト

まず、ウレア診断薬を投与する前の患者の呼気を呼気バッグに採集する。その後、ウレ ア診断薬を経口投与し、約20分後、投与前と同様の方法で呼気バッグに呼気を採集する

[0014]

投与前と投与後の呼気バッグをそれぞれ同位体ガス分光測定装置の所定のノズルにセッ トし、以下の自動測定を行う。

II. 同位体ガス分光測定装置

図1は、同位体ガス分光測定装置の全体構成を示すブロック図である。

投与後の呼気(以下「サンプルガス」という)を採集した呼気バッグと投与前の呼気(以下「ベースガス」という)を採集した呼気バッグとはそれぞれノズルN1 , N2 にセッ トされる。ノズルN1 は、金属パイプ(以下単に「パイプ」という)を通して電磁バルブ (以下単に「バルブ」という) V4 につながり、ノズルN2 は、パイプを通してバルブV 3 につながっている。さらに、防塵フィルタ15を通して空気を取り込むパイプにバルブ V5がつながっている。

[0015]

一方、リファレンスガス供給部30(後述)から供給されるリファレンスガス(ここで はCO2を除去した空気を用いる) はバルブV1 に通じている。

バルブ V1、V3 、 V4 、 V 5 は、リファレンスガス、サンプルガス又はベースガスを 定量的に注入するためのガス注入器21につながっている。このガス注入器21は、ピス トンとシリンダーを有する注射器のような形状のもので、ピストンの駆動は、パルスモー タ21fに連結された送りネジ21eと、ピストンに固定されたナット21dとの共働に よって行われる(後述)。ガス注入器21の最大ガス注入量は、40mlである。

[0016]

ガス注入器21は、バルブV2を通して、第1サンプルセル11a、第2サンプルセル 11bにつながっている。

セル室11は、図1に示すように、12CO2の吸収を測定するための短い第1サンプル セル11a、¹³CO₂ の吸収を測定するための長い第2サンプルセル11b、及びCO₂ の吸収帯で吸収を示さないガスの入っているダミーセル11 c からなる。第1サンプルセ ル11aと第2サンプルセル11bとは連通しており、第1サンプルセル11aに導かれ たガスは、そのまま第2サンプルセル11bに入り、排気バルブV6を通して排気される ようになっている。

[0017]

排気バルプV6の手前には、第1サンプルセル11a及び第2サンプルセル11b内の ガス圧力を測定する圧力センサ16が付属している。この圧力センサ16の検出方式は限 定されないが、例えばダイヤフラムの動きを圧電素子で感知する方式の圧力センサを用い ることができる。

第1サンプルセル11aの容量は約0.085ml、第2サンプルセル11bの容量は 約3.96mlである。第1サンプルセル11aの長さは具体的には3mmであり、第2 サンプルセル11bの長さは具体的には140mmであり、ダミーセル11cの長さは具



体的には135mmである。セル室11は、断熱材(図示せず)で包囲されている。

[0018]

符号Lは、赤外線光源装置を示す。赤外線光源装置Lは赤外線を照射する2つの光源を備えている。赤外線発生の方式は、任意のものでよく、例えばセラミックスヒータ(表面温度700℃)等が使用可能である。また、赤外線を一定周期ごとにしゃ断、通過させるチョッパ22が取り付けられている。チョッパ22は、パルスモータ23によって回転する。

[0019]

赤外線光源装置しから照射された赤外線のうち、第1サンプルセル11a及びダミーセル11cを通るものが形成する光路を「第1の光路L1」といい、第2サンプルセル11bを通るものが形成する光路を「第2の光路L2」という(図1参照)。

セルを通過した赤外線を検出する赤外線検出装置は、第1の光路に置かれた第1の波長フィルタ24aと第1の検出素子25a、第2の光路に置かれた第2の波長フィルタ24bと第2の検出素子25bを備えている。

[0020]

第1の波長フィルタ24 a は、 12 CO $_2$ の吸収を測定するため 12 CO $_2$ の吸収波長帯である約4280 n mの波長の赤外線を通し、第2の波長フィルタ24 b は、 13 CO $_2$ の吸収波長帯である約4412 n mの波長の赤外線を通すように設計されている。第1の検出素子25 a、第2の検出素子25 b は赤外線を検出する受光素子である。

[0021]

第1の波長フィルタ24a、第1の検出素子25a、第2の波長フィルタ24b、第2の検出素子25bは、温調ブロック27により一定温度に保たれている。

また、温調ブロックのペルチェ素子より放熱される熱をファン28で装置外へ排気している。

さらに、同位体ガス分光測定装置の本体に付属して、CO2を除いた空気を供給するリファレンスガス供給部30が設けられている。リファレンスガス供給部30は、防塵フィルタ31、炭酸ガス吸収部36を直列につないだ構成となっている。

[0022]

炭酸ガス吸収部36は、例えばソーダライム(水酸化ナトリウムと水酸化カルシウムと を混合したもの)を炭酸ガス吸収剤として用いている。

図2は、被測定ガスを定量的に注入するためのガス注入器21を示す平面図(同図(a))と正面図(同図(b))である。

ガス注入器21は、基台21aの上に、ピストン21cの入ったシリンダー21bが配置され、基台21aの下に、ピストン21cと連結した移動自在なナット21d、ナット21dと噛み合う送りネジ21e、及び送りネジ21eを回転させるパルスモータ21fが配置された構造である。

[0023]

前記パルスモータ21 f は、図示しない駆動回路によって、正転、逆転駆動される。パルスモータ21 f の回転によって送りネジ21 e が回転すると、回転方向に応じてナット21 d が前後移動し、これによって、ピストン21 c が任意の位置に前後移動する。したがって、シリンダー21 b への被測定ガスの導入と、シリンダー21 b からの被測定ガスの導出を自在に制御することができる。

III. 測定手順

測定は、一回のガス注入量の決定→リファレンスガス測定→ベースガス測定→リファレンスガス測定→サンプルガス測定→リファレンスガス測定→・・・という手順で行う。図3から図5において、矢印は、気体の流れていることを意味する。

III -1. 一回のガス注入量の決定 ·

このガス注入量の決定動作は、サンプルガスの測定ごとに行ってもよく、例えば一時間 ごとに行ってもよい。



バルブV5を開き、他のバルブは閉じ、ガス注入器21を用いて空気を吸い込む。つぎ にバルブV5を閉じ、バルブV2と排気バルブV6を開き、ガス注入器21内の空気を、 第1サンプルセル11a及び第2サンプルセル11b内に注入する。その後バルブV2と 排気バルブV6を閉じる。このようにして、第1サンプルセル11a及び第2サンプルセ ル11b内に大気圧の空気を収容しておく。

[0025]

第1サンプルセル11a及び第2サンプルセル11bの合計の体積をVc (一定値) と

図3(a)に示すように、バルブV5を開き、他のバルブは閉じ、ガス注入器21を用いて 標準体積V0からVcを引いた体積の空気を吸引する。

次に図3(b)に示すように、バルブV5を閉じ、バルブV2を開き、ガス注入器21内の 空気を、第1サンプルセル11a及び第2サンプルセル11b内に移す。排気バルブV6 は閉じたままであるので、これによって、第1サンプルセル11a及び第2サンプルセル 11 b内は加圧される。

[0026]

バルブV2を閉じて空気の移動を停止した状態で、圧力センサ16によって、第1サン プルセル11a及び第2サンプルセル11b内の圧力Pを測定する。

二酸化炭素¹³ C O₂ 及び¹² C O₂ の吸光度と濃度との関係を規定する検量線は、所定圧力 P0 (例えば4気圧) において作成されているものとする。この検量線のデータ及び圧力 P0の値は、同位体ガス分光測定装置内の分析コンピュータによって記憶されている。

[0027]

前記第1サンプルセル11a及び第2サンプルセル11b内で、圧力センサ16によっ て測定された圧力をPとする。

分析コンピュータは、前記圧力PO、圧力P、標準体積VOを用いて、一回の測定ガス体 積 V O (P O / P) を決定する。ガス注入器 2 1 でのガス注入量 V は、この V O (P O / P) からセルの体積Vcを引いたものとなる。体積Vcを引く理由は、第1サンプルセル11 a及び第2サンプルセル11bに、測定ガスが体積Vcだけすでに入っているからである

[0028]

V = V0 (P0/P) - Vc

III - 2. リファレンス測定

同位体ガス分光測定装置のガス流路及びセル室11に、清浄なリファレンスガスを流し てガス流路及びセル室11の洗浄をする。このとき、ピストン21cを前後移動させて、 シリンダー21b内も洗浄する。そして、第1サンプルセル11a及び第2サンプルセル 11 b内に大気圧のリファレンスガスを収容しておく。

[0029]

次にリファレンス測定においては、図4(a)に示すように、バルブV1を開き、他のバ ルブを閉じ、ガス注入器21を用いてリファレンスガスを吸引する。

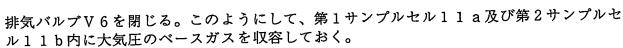
次に図4(b)に示すように、バルブV1を閉じ、バルブV2と排気バルブV6を開き、 ガス注入器21内のリファレンスガスを、第1サンプルセル11a及び第2サンプルセル 11 b内に、ガス注入器21をコントロールしてゆっくりと流しながら、それぞれの検出 素子25a,25bにより、光量測定をする。

[0030]

このようにして、第1の検出素子25aで得られた光量を¹² R1 、第2の検出素子25 bで得られた光量を¹³ R1 と書く。

III - 3. ベースガス測定

バルブV3を開き、他のバルプは閉じ、ガス注入器21を用いてベースガスを吸い込む 。つぎにバルブV3を閉じ、バルブV2と排気バルブV6を開き、ガス注入器21内のベ ースガスを、第1サンプルセル11a及び第2サンプルセル11b内に注入する。その後



[0031]

次に、図 5 (a)に示すように、バルブ V 3 を開き、他のバルブを閉じ、呼気バッグより、体積 V のベースガスをガス注入器 2 1 で吸い込む。

ベースガスを吸い込んだ後、図 5 (b)に示すように、バルブ V3を閉じ、バルブ V 2 を開き、ガス注入器 2 1 を用いてベースガスを機械的に押し出し、第 1 サンプルセル 1 1 a 、第 2 サンプルセル 1 1 b をベースガスで満たす。これにより、第 1 サンプルセル 1 1 a 、第 2 サンプルセル 1 1 b の中のベースガスの圧力は、圧力 P 0 と同じ値にまで上昇する。

[0032]

この状態で、バルブV2を閉じ、それぞれの検出素子25a,25bにより、光量測定をする。

このようにして、第1の検出素子 25 a で得られた光量 e^{12} B、第2の検出素子 25 b で得られた光量 e^{13} B と書く。

III - 4. リファレンス測定

再び、ガス流路及びセルの洗浄と、リファレンスガスの光量測定をする(図4参照)。このようにして、第1の検出素子25aで得られた光量を 12 R2、第2の検出素子25bで得られた光量を 13 R2と書く。

III -5. サンプルガス測定

バルブV4を開き、他のバルブは閉じ、ガス注入器 21を用いてサンプルガスを吸い込む。つぎにバルブV4を閉じ、バルブV2と排気バルブV6を開き、ガス注入器 21内のサンプルガスを、第1サンプルセル11a及び第2サンプルセル11b内に注入する。その後排気バルブV6を閉じる。このようにして、第1サンプルセル11a及び第2サンプルセル11b内に大気圧のサンプルガスを収容しておく。

[0033]

次に、図6(a)に示すように、バルブV4を開き、他のバルブを閉じて、呼気バッグより、体積Vのサンプルガスをガス注入器21で吸い込む。

サンプルガスを吸い込んだ後、図 6 (b)に示すように、バルブV 4 を閉じ、バルブV 2 を開き、ガス注入器 2 1 を用いてベースガスを機械的に押し出し、第 1 サンプルセル 1 1 a、第 2 サンプルセル 1 1 b をベースガスで満たす。これにより、第 1 サンプルセル 1 1 a、第 2 サンプルセル 1 1 b の中のベースガスの圧力は、圧力 P 0 と同じ値にまで上昇する。

[0034]

この状態で、バルブV2を閉じて、それぞれの検出素子25a, 25bにより、光量測量をする。

このようにして、第1の検出素子 25 a で得られた光量 e^{12} S、第2の検出素子 25 b で得られた光量 e^{13} Sと書く。

III - 6. リファレンス測定

再び、ガス流路及びセルの洗浄と、リファレンスガスの光量測定をする(図4参照)。

[0035]

このようにして、第1の検出素子 25 a で得られた光量を 12 R 3 、第2の検出素子 25 b で得られた光量を 13 R 3 と書く。

IV. データ処理

IV-1.ベースガスの吸光度の算出

まず、前記リファレンスガスの透過光量 12 R1、 13 R1、ベースガスの透過光量 12 B、 13 B、リファレンスガスの透過光量 12 R2、 13 R2 を使って、ベースガスにおける 12 CO2の吸光度 12 Abs(B)と、 13 CO2の吸光度 13 Abs(B)とを求める。

[0036]

ここで¹² CO₂ の吸光度¹² Abs(B) は、

 12 Abs(B) = $-\log \left(2^{12}$ B/ $(^{12}$ R1 $+^{12}$ R2)]

で求められ、¹³CO₂ の吸光度¹³Abs(B) は、 13 Abs(B) = $-\log \left[2^{13} \text{ B} \right] (^{13} \text{ R1 } + ^{13} \text{ R2})$ で求められる。

[0037]

このように、吸光度を算出するときに、前後で行ったリファレンス測定の光量の平均値 (R1 + R2) / 2をとり、その平均値と、ベースガス測定で得られた光量とを用いて吸 光度を算出しているので、ドリフト(時間変化が測定に影響を及ぼすこと)の影響を相殺 することができる。したがって、装置の立ち上げ時に完全に熱平衡になるまで(通常数時 間かかる) 待たなくても、速やかに測定を始めることができる。

IV-2. サンプルガスの吸光度の算出

次に、前記リファレンスガスの透過光量 12 R2 、 13 R2 、サンプルガスの透過光量 12 S 13 S、リファレンスガスの透過光量 12 R 3 、 13 R 2 を使って、サンプルガスにおける 12 CO2 の吸光度¹² Abs(S) と、¹³ CO2 の吸光度¹³ Abs(S) とを求める。

[0038]

ここで¹² C O₂ の吸光度¹² Abs(S) は、

 12 Abs(S) = $-\log$ [2 12 S/(12 R2 + 12 R3)]

で求められ、¹³ C O₂ の吸光度¹³ A bs(S) は、

 13 Abs(S) = $-\log \left[2^{13} \text{ S} \right] \left(^{13} \text{ R2} + ^{13} \text{ R3} \right)$

で求められる。

[0039]

このように、吸光度を算出するときに、前後で行ったリファレンス測定の光量平均値を とり、その平均値と、サンプルガス測定で得られた光量とを用いて吸光度を算出している ので、ドリフトの影響を相殺することができる。

IV-3. 濃度の算出

検量線を使って、¹²CO₂ の濃度と¹³CO₂ の濃度を求める。

[0040]

検量線は、前述したように、 12 C O $_2$ 濃度の分かっている被測定ガスと、 13 C O $_2$ 濃度 の分かっている被測定ガスを用いて、作成したものである。

検量線を求めるには、12 C O₂ 濃度を 0 %~8 %程度の範囲で変えてみて、12 C O₂ の 吸光度を測定する。横軸を¹² CO₂ 濃度にとり、縦軸を¹² CO₂ 吸光度にとり、プロット し、最小自乗法を用いて曲線を決定する。

[0041]

測定する。横軸 e^{13} CO2 濃度にとり、縦軸 e^{13} CO2 吸光度にとり、プロットし、最小 自乗法を用いて曲線を決定する。

2 次式で近似したものが、比較的誤差の少ない曲線となったので、本実施形態では、 2 次式で近似した検量線を採用している。

[0042]

前記検量線を用いて求められた、ベースガスにおける 12 CO2 の濃度を 12 Conc(B)、ベ ¹²Conc(S) 、サンプルガスにおける¹³ CO₂ の濃度を¹³Conc(S) と書く。

TV-4. 濃度比の算出

 13 CO₂ と 12 CO₂ との濃度比を求める。ベースガスにおける濃度比は、

 13 Conc(B) $/^{12}$ Conc(B)

サンプルガスにおける濃度比は、

 13 Conc(S) $/^{12}$ Conc(S)

で求められる。

[0043]

なお、濃度比は、¹³Conc(B) / (¹²Conc(B) + ¹³Conc(B)) , ¹³Conc(S) / (¹²Conc(S) +13 Conc(S)) と定義してもよい。12 CO₂ の濃度のほうが13 CO₂ の濃度よりはるか に大きいので、いずれもほぼ同じ値となるからである。

IV-5. ¹³ C の変化分の決定

サンプルガスとベースガスを比較した、13 Cの変化分は次の式で求められる。

[0044]

 Δ^{13} C = 〔サンプルガスの濃度比ーベースガスの濃度比〕 \times 10 3 / 〔ベースガスの濃 度比] (単位:パーミル(千分率))

【図面の簡単な説明】

[0045]

- 【図1】同位体ガス分光測定装置の全体構成を示すブロック図である。
- 【図2】被測定ガスを定量的に注入するためのガス注入器21を示す平面図(a)、及 びガス 注入器21を示す正面図(b)である。
- 【図3】一回のガス注入量の決定時におけるガス流路を示す図である。
- 【図4】リファレンスガスの光量測定をするときのガス流路を示す図である。
- 【図5】ベースガスの光量測定をするときのガス流路を示す図である。
- 【図6】サンプルガスの光量測定をするときのガス流路を示す図である。

【符号の説明】

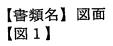
[0046]

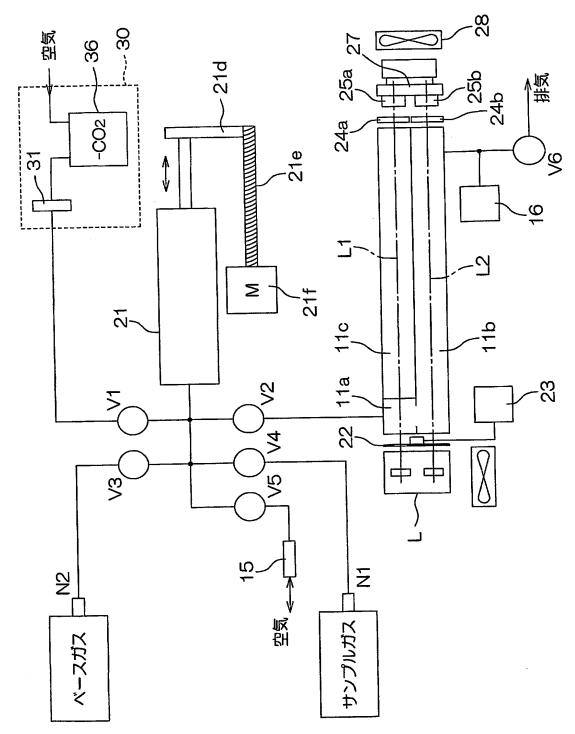
赤外線光源装置

N1, N2 ノズル

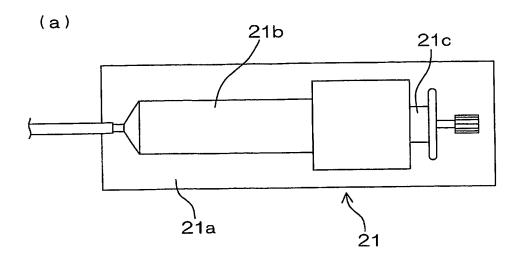
 $V1 \sim V6$ バルブ

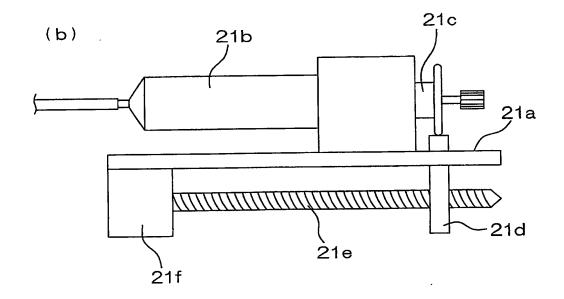
- 11a 第1サンプルセル
- 11b 第2サンプルセル
- 11c ダミーセル
- 15 フィルタ
- 16 圧力センサ
- 2 1 ガス注入器
- 21a シリンダー
- 21b ピストン
- 24a 第1の波長フィルタ
- 24 b 第2の波長フィルタ
- 25a 第1の検出素子
- 25 b 第2の検出素子



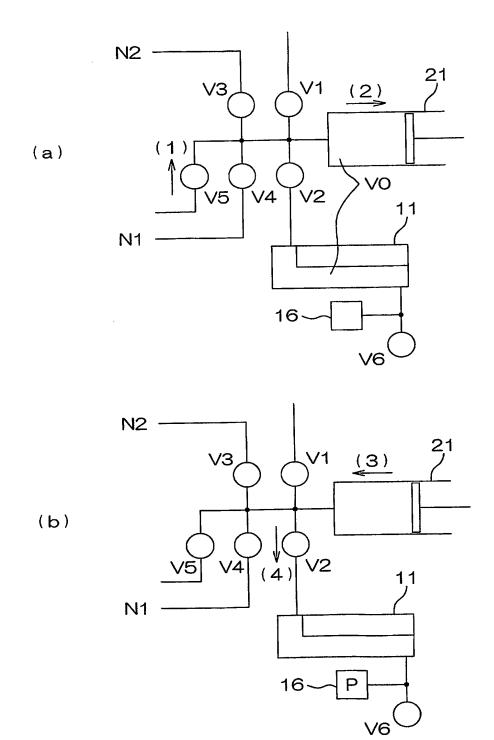


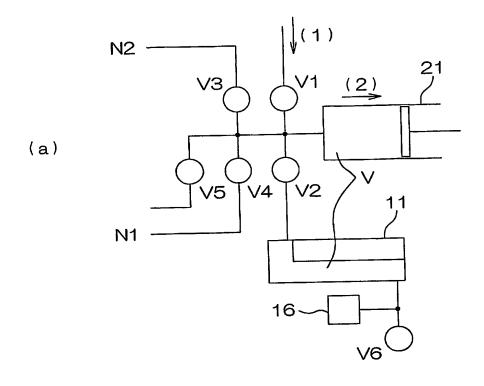


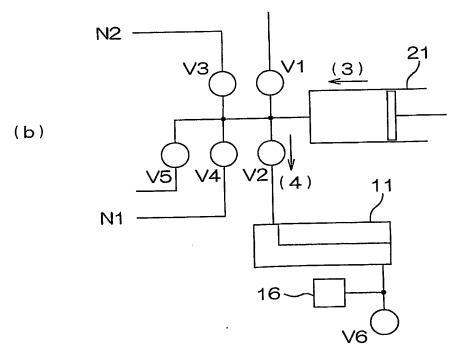




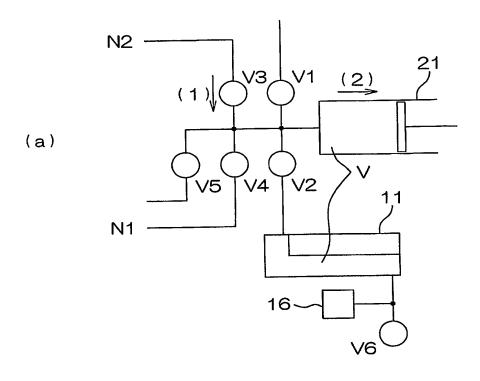


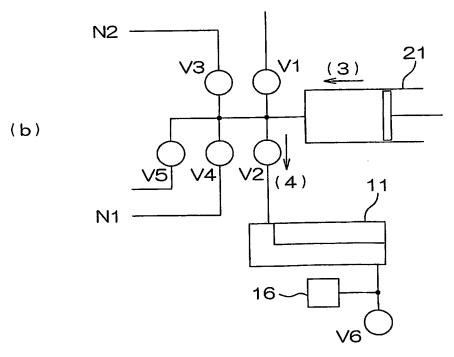


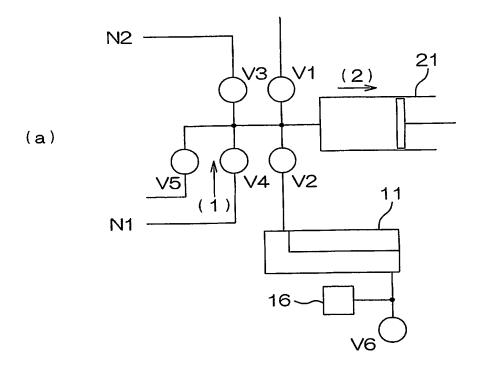


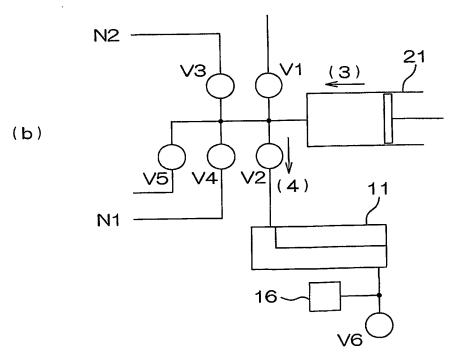


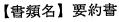












【要約】

【課題】二酸化炭素¹³ C O₂ と二酸化炭素¹² C O₂ とを成分ガスとして含む被測定ガス をセルに導き、各成分ガスに適した波長の透過光の強度を測定しデータ処理することによ って、各成分ガスの濃度を測定する場合に、前記大気圧の変動に基づく測定濃度変動を補 正する。

【解決手段】被測定ガスをセル11に注入するためのガス注入器21に、セルの体積と 合わせて一定の標準体積 V0となる大気を吸い込み、セル11のガス排気口 V6をふさぎ 、ガス注入器21に蓄積された大気を、セル11に移送してセル内の圧力Pを測定し、同 位体ガス分析測定を行うときに目標とする被測定ガスの圧力 P0と、圧力 Pとの比 P0/P を、標準体積 V 0に乗じて、これからセルの体積を引いてガス注入器 2 1 の一回のガス注 入量Vを決定する。

【選択図】

図3

手続補正書 【書類名】 107089 【整理番号】 平成16年10月22日 【提出日】 特許庁長官殿 【あて先】 【事件の表示】 特願2003-373093 【出願番号】 【補正をする者】 【識別番号】 000206956 大塚製薬株式会社 【氏名又は名称】 【代理人】 【識別番号】 100087701 【弁理士】 【氏名又は名称】 稲岡 耕作 【手続補正1】 特許願 【補正対象書類名】 発明者 【補正対象項目名】 変更 【補正方法】 【補正の内容】 【発明者】 大阪府枚方市杉山手1丁目20-18 【住所又は居所】 森 正昭 【氏名】 【発明者】 滋賀県甲賀郡甲西町菩提寺2093-211 【住所又は居所】 久保 康弘 【氏名】 【発明者】 京都府相楽郡精華町精華台3丁目7番地1 【住所又は居所】 座主 靖 【氏名】

大阪府枚方市長尾西町2丁目61-22

京都府京都市伏見区向島津田町162番地22

【氏名】 谷 正之

【発明者】

【発明者】

【住所又は居所】

【住所又は居所】

【氏名】

【その他】

浜尾 保 [訂正の理由] 本願出願前に、出願人より、本願発明者 森正 昭氏、久保康弘氏、座主靖氏、谷正之氏および浜尾保氏の5人の 内、浜尾氏の住所を「京都府京都市伏見区向島津田町162番地 」と連絡を受け、願書に記載し出願致しましたが、後日、出願人 より浜尾氏の住所が「京都府京都市伏見区向島津田町162番地 22」であった旨の連絡を受けました。よって、浜尾氏の住所を 訂正するための補正を致します。尚、この補正により、発明者の 実体には何等変更はありません。 特願2003-373093

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[000206956]

1. 変更年月日

1990年 8月27日

[変更理由]

新規登録

住所

東京都千代田区神田司町2丁目9番地

氏 名

大塚製薬株式会社